Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/018272

International filing date: 08 December 2004 (08.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2003-423790

Filing date: 19 December 2003 (19.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 10 February 2005 (10.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日

2003年12月19日

Date of Application:

出 Application Number: 特願2003-423790

[ST. 10/C]:

[JP2003-423790]

願 出 Applicant(s):

クラレメディカル株式会社

特許庁長官 Commissioner,

Japan Patent Office

1月28日 2005年





1/E

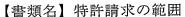
【書類名】 特許願 2003KR006 【整理番号】 特許庁長官殿 【あて先】 【国際特許分類】 A61K 6/00 【発明者】 岡山県倉敷市酒津1621番地 クラレメディカル株式会社内 【住所又は居所】 中塚 和光 【氏名】 【発明者】 岡山県倉敷市酒津1621番地 クラレメディカル株式会社内 【住所又は居所】 西垣 直樹 【氏名】 【特許出願人】 【識別番号】 301069384 クラレメディカル株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 100095762 【識別番号】 【弁理士】 松尾 智弘 【氏名又は名称】 【電話番号】 06-6374-3512 【手数料の表示】 009988 【予納台帳番号】 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】

明細書 1

要約書 1 0300116

【物件名】 【物件名】

【包括委任状番号】



【請求項1】

疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)と、水溶性の重合性単量体(b)と、水(c)と、光重合開始剤(d)と、電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン(e)と、架橋性重合性単量体(f)と、前記疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の一部と反応して水溶性の塩を生成すべき塩基性化合物(g)とを、必須配合剤として配合してなる1液型の歯科用接着剤組成物。

【請求項2】

疎水性の酸性基含有重合性単量体 (a) $1\sim50$ 重量%と、水溶性の重合性単量体 (b) $1\sim60$ 重量%と、水 (c) $1\sim50$ 重量%と、光重合開始剤 (d) $0.01\sim10$ 重量%と、電子吸引性基を有する芳香族第 3 級アミン (e) $0.01\sim10$ 重量%と、架橋性重合性単量体 (f) $5\sim60$ 重量%と、前記疎水性の酸性基含有重合性単量体 (a) の一部と反応して水溶性の塩を生成し、液の p H を $1.5\sim4.0$ の範囲にすべき量の塩基性化合物 (g) とを、必須配合剤として配合してなる 1 液型の歯科用接着剤組成物。

【請求項3】

前記疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)が、2価のリン酸基含有重合性単量体である請求項1又は2記載の1液型の歯科用接着剤組成物。

【請求項4】

前記2価のリン酸基含有重合性単量体が、分子内に主鎖の炭素数が8~12のアルキレン基を有する請求項3記載の1液型の歯科用接着剤組成物。

【請求項5】

水溶性揮発性有機溶剤 (h) をさらに配合してなる請求項1~4のいずれかに記載の1 液型の歯科用接着剤組成物。

【請求項6】

フィラー (i) をさらに配合してなる請求項 $1\sim 5$ のいずれかに記載の 1 液型の歯科用接着剤組成物。



【発明の名称】1液型の歯科用接着剤組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、1液型の歯科用接着剤組成物に係わり、詳しくは、歯牙の硬質組織(歯質)と歯科用コンポジットレジン、歯科用コンポマー、歯科用レジンセメント等の歯科用修復材料とを接着するために用いる1液型の歯科用接着剤組成物に関する。

【背景技術】

[0002]

齲蝕等により損傷した歯質(エナメル質、象牙質及びセメント質)の修復には、通常、 充填用コンポジットレジン、充填用コンポマー等の充填修復材料や、金属合金、陶材、レ ジン材料等の歯冠修復材料が用いられる。しかし、充填修復材料及び歯冠修復材料(この 明細書においては、両者を「歯科用修復材料」と総称することがある)自体には歯質に対 する接着性がない。このため、従来、歯質と歯科用修復材料との接着には、接着剤を用い る様々な接着システムが用いられている。従来汎用されている接着システムとしては、歯 質の表面に、リン酸水溶液等の酸エッチング剤を用いてエッチング処理を施した後に、接 着剤であるボンディング剤を塗布して、歯質と歯科用修復材料とを接着する、いわゆる酸 エッチング型の接着システムがある。

[0003]

近年、酸エッチング剤を用いない接着システムとして、いわゆるセルフエッチング型の接着システムが提案されている(例えば、下記の特許文献1、2参照)。この接着システムは、歯質の表面に、酸性モノマーと親水性モノマーとを含有するセルフエッチングプライマーを塗布した後、水洗することなく、ボンディング剤を塗布する接着システムである

[0004]

最近、ボンディング剤としての本来の機能に加えて、セルフエッチングプライマーとしての機能を併せ持つ歯科用接着剤組成物(以下において、前処理(エッチング処理及びプライミング処理)を必要としないこの種の歯科用接着剤組成物を1ステップ型の歯科用接着剤組成物と称することがある)を用いた接着システムが提案されている(例えば、下記の特許文献3参照)。特許文献3に記載されている1ステップ型の歯科用接着剤組成物は、リン酸基を有する重合性モノマーと、1分子中にカルボキシル基を複数個有する重合性モノマーとは水と反応して1分子中にカルボキシル基を複数個生じる重合性モノマーと、20°Cにおける水の溶解度が25重量%以下である酸基(酸性基)を有しない重合性モノマーと、水と、光重合開始剤と、粘度調整剤とが、所定の割合で配合された歯科用接着剤組成物である。

[0005]

【特許文献1】特開昭62-223289号公報(第8頁、表1)

【特許文献2】特開平3-240712号公報(第8頁、表1)

【特許文献3】特開2003-73218号公報(第7頁、表1)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0006]

一般に、歯科治療は、唾液や血液による汚染を受けやすい環境下でなされることから、 接着操作を簡便、且つ迅速に行う必要がある。

[0007]

しかるに、酸エッチング型の接着システムでは、エッチング処理とボンディング剤塗布処理という2つの処理が必要である。また、エッチング処理後に、使用した酸エッチング剤を取り除くための水洗及び乾燥の各工程が別途必要である。このため、接着操作を簡便、且つ迅速に行うことが困難である。また、この接着システムでは、エナメル質に対しては十分な接着性が得られるものの、象牙質に対しては十分な接着性が得られない。

[0008]

特許文献1及び2に記載されているセルフエッチング型の接着システムによれば、酸エッチング剤を使用しないので、水洗及び乾燥の各工程は不要である。また、エナメル質のみならず、象牙質に対しても十分な接着性が得られる。しかし、この接着システムでは、セルフエッチングプライミング処理(エッチングとプライミングの同時処理)とボンディング剤塗布処理という2つの処理が必要である。このため、接着操作を簡便、且つ迅速に行うことが困難である。

[0009]

特許文献3に記載されている歯科用接着剤組成物によれば、1液型、且つ1ステップ型ゆえに、接着操作を簡便、且つ迅速に行うことができる。しかしながら、この歯科用接着剤組成物には、現在市販されているこの種の歯科用接着剤組成物が抱える課題と同じ課題、すなわち十分な接着性が得られないばかりでなく、僅かな接着操作の相違によっても接着性にばらつきが生じ易いという課題がある。また、この歯科用接着剤組成物には、貯蔵安定性が良くないという課題もある。このため、歯科医師などから、実用上十分満足のいく接着力及び貯蔵安定性を有する1液型の歯科用接着剤組成物の開発が要望されていた。

[0010]

本発明は上記の要望に応えるべくなされたものであって、その目的とするところは、歯 牙、特にエナメル質及び象牙質と、歯科用修復材料、特にレジン材料との接着において優 れた接着力を発現するとともに、優れた貯蔵安定性を有する1液型の歯科用接着剤組成物 を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0011]

上記の目的を達成するためになされた本発明に係る歯科用接着剤組成物は、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)と、水溶性(親水性)の重合性単量体(b)と、水(c)と、光重合開始剤(d)と、電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン(e)と、架橋性重合性単量体(f)と、前記疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の一部と反応して水溶性の塩を生成すべき塩基性化合物(g)とを、必須配合剤として配合してなるものである

【発明の効果】

[0012]

歯牙、特にエナメル質又は象牙質と、歯科用修復材料、特にレジン材料との接着において、優れた接着力を発現するとともに、優れた貯蔵安定性を有する1液型の歯科用接着剤組成物が提供される。本発明に係る1液型の歯科用接着剤組成物は、1液型ゆえに、接着操作において混和する必要がなく、しかも前処理(エッチング処理及びプライミング処理)を行わなくても優れた接着力を発現するので、歯牙の修復治療における接着操作を1つの処理で行うための1ステップ型の歯科用接着剤組成物として好適に用いることができる

【発明を実施するための最良の形態】

[0013]

本発明における疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)は、25°Cにおける水に対する溶解度が10重量%未満のものである。同溶解度が5重量%未満のものが好ましく、同溶解度が1重量%未満のものが最も好ましい。疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)は、歯質を脱灰しながら浸透して歯質と結合する。本発明において、水溶性の酸性基含有重合性単量体(a)を配合することとしたのは、水溶性の酸性基含有重合性単量体(a)に比べて、水溶性の酸性基含有重合性単量体(a)に比べて、歯質への浸透性には優れているものの、水溶性ゆえに重合硬化後の耐水性が悪いため、優れた接着耐久性(接着状態の持続性)が得られないからである。本発明における疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)と塩基性化合物(g)との反応生成物である塩も水溶性であるが、この塩は歯質のアパタイトと反応して最終的には水不溶性のCa塩となるので

、優れた接着耐久性が得られるのである。疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)は、1 価のリン酸基 [ホスフィニコ基:= P(= O) O H]、 2 価のリン酸基 [ホスホノ基:- P(= O)(O H) 2]、ピロリン酸基 [-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=O)(OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=OH)-O-P(=

[0014]

疎水性のリン酸基含有重合性単量体(a-1)としては、6-(メタ)アクリロイルオ キシヘキシルジハイドロジェンホスフェート、7-(メタ)アクリロイルオキシヘプチル ジハイドロジェンホスフェート、8-(メタ)アクリロイルオキシオクチルジハイドロジ ェンホスフェート、9-(メタ) アクリロイルオキシノニルジハイドロジェンホスフェー ト、10-(メタ)アクリロイルオキシデシルジハイドロジェンホスフェート、11-(メタ) アクリロイルオキシウンデシルジハイドロジェンホスフェート、12- (メタ) ア クリロイルオキシドデシルジハイドロジェンホスフェート、16-(メタ) アクリロイル オキシヘキサデシルジハイドロジェンホスフェート、20- (メタ) アクリロイルオキシ エイコシルジハイドロジェンホスフェート、ビス〔6-(メタ)アクリロイルオキシヘキ シル〕ハイドロジェンホスフェート、ビス〔8-(メタ)アクリロイルオキシオクチル〕 ハイドロジェンホスフェート、ビス〔9-(メタ)アクリロイルオキシノニル〕ハイドロ ジェンホスフェート、ビス〔10-(メタ)アクリロイルオキシデシル〕ハイドロジェン ホスフェート、1,3-ジ(メタ)アクリロイルオキシプロピルジハイドロジェンホスフ ェート、2-(メタ)アクリロイルオキシエチルフェニルハイドロジェンホスフェート、 2- (メタ) アクリロイルオキシエチル-2-ブロモエチルハイドロジェンホスフェート 、(5-メタクリロキシ)ペンチル-3-ホスホノプロピオネート、(6-メタクリロキ シ)ヘキシルー3-ホスホノプロピオネート、(10-メタクリロキシ)デシルー3-ホ スホノプロピオネート、(6-メタクリロキシ)ヘキシルー3-ホスホノアセテート、(10-メタクリロキシ) デシル-3-ホスホノアセテート、2-メタクリロイルオキシエ チル(4-メトキシフェニル)ハイドロジェンホスフェート、2-メタクリロイルオキシ プロピル(4-メトキシフェニル)ハイドロジェンホスフェートが例示される。

[0015]

疎水性のピロリン酸基含有重合性単量体 (a-2) としては、ピロリン酸ビス [6-(39) アクリロイルオキシへキシル]、ピロリン酸ビス [8-(39) アクリロイルオキシオクチル]、ピロリン酸ビス [10-(39) アクリロイルオキシデシル] が例示される。

[0016]

疎水性のカルボン酸基含有重合性単量体(a-3)としては、4-(メタ) アクリロイルオキシへキシルオキシカルボニルフタル酸、4-(メタ) アクリロイルオキシオクチルオキシカルボニルフタル酸、4-(メタ) アクリロイルオキシデシルオキシカルボニルフタル酸、及びこれらの酸無水物、5-(メタ) アクリロイルアミノペンチルカルボン酸、6-(メタ) アクリロイルオキシー1, 1-ヘキサンジカルボン酸、8-(メタ) アクリロイルオキシー1, 1-オクタンジカルボン酸、10-(メタ) アクリロイルオキシー1, 1-デカンジカルボン酸、11-(メタ) アクリロイルオキシー1, 1-ウンデカンジカルボン酸が例示される。

[0017]

疎水性のスルホン酸基含有重合性単量体 (a-4) としては、スチレンスルホン酸、6 - スルホヘキシル (メタ) アクリレート、1 0 - スルホデシル (メタ) アクリレートが例示される。

[0018]

上記の疎水性の酸性基含有重合性単量体(a-1)~(a-4)の中では、リン酸基又はピロリン酸基を有する重合性単量体が歯牙に対して優れた接着力を発現するので好ましく、特に、2 価のリン酸基 [ホスホノ基:-P (=O) (OH) $_2$]を有する重合性単量体が好ましい。その中でも、分子内に主鎖の炭素数が6~20のアルキル基又はアルキレン基を有する2 価のリン酸基含有重合性単量体がより好ましく、10-メタクリロイルオキシデシルジハイドロジェンホスフェート等の分子内に主鎖の炭素数が8~12のアルキレン基を有する2 価のリン酸基含有重合性単量体が最も好ましい。

[0019]

疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の配合量が過多及び過少いずれの場合も接着力が低下することがある。疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、1~50重量%の範囲が好ましく、1~40重量%の範囲がより好ましく、5~30重量%の範囲が最も好ましい。

[0020]

本発明における水溶性の重合性単量体(b)は、 25° Cにおける水に対する溶解度が 10 重量%以上のものである。同溶解度が 30 重量%以上のものが好ましく、 25° Cにおいて任意の割合で水に溶解可能なものがより好ましい。水溶性の重合性単量体(b)は、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)、光重合開始剤(d)、電子吸引性基を有する 芳香族第 3 級アミン(e)、架橋性重合性単量体(f)及び塩基性化合物(g)の歯質への浸透を促進するとともに、自らも歯質に浸透して歯質中の有機成分(コラーゲン)に接着する。水溶性の重合性単量体(b)としては、2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、3-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、3-ビドロキシプロピル(メタ)アクリレート、1, 3-ジヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、1, 3-ジヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、1, 10 の アクリレート、11 によっていて、11 によっていて、12 によっていて、13 によっていて、13 によっていて、14 によっていて、15 によっていて、16 によっていて、17 によっていて、18 によっていて、19 によっていて、19 によっていて、19 によっていて、19 によっていて、19 によっていで、19 によっていて、19 によっていて、1

[0021]

水溶性の重合性単量体(b)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。水溶性の重合性単量体(b)の配合量が過多及び過少いずれの場合も接着力が低下することがある。水溶性の重合性単量体(b)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、 $1\sim6$ 0重量%の範囲が好ましく、 $5\sim5$ 0重量の範囲がより好ましく、 $10\sim4$ 0重量%の範囲が最も好ましい。

[0022]

本発明における水(c)は、歯質に対する疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の脱灰作用を促進する。接着性に悪影響を及ぼす不純物を実質的に含有しないものを使用する必要がある。蒸留水又はイオン交換水が好ましい。水(c)の配合量が過多及び過少いずれの場合も接着力が低下することがある。水(c)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、 $1\sim50$ 重量%の範囲が好ましく、 $5\sim30$ 重量%の範囲がより好ましく、 $10\sim20$ 重量%の範囲が最も好ましい。

[0023]

本発明における光重合開始剤(d)としては、公知の光重合開始剤を使用することができる。具体例としては、 α -ジケトン類(d-1)、ケタール類(d-2)、チオキサントン類(d-3)、アシルホスフィンオキサイド類(d-4)、クマリン類(d-5)が挙げられる。中でも、アシルホスフィンオキサイド類(d-4)が、優れた接着力を歯科用接着剤組成物に与えるので好ましい。青色LEDを搭載した光照射器を使用して本発明に係る歯科用接着剤組成物を硬化させる場合には、光重合開始剤として、カンファーキノン等の α -ジケトン類(d-1)が、優れた硬化性を歯科用接着剤組成物に与えるので、好ましい。

[0024]

 α - ジケトン類(d - 1)としては、カンファーキノン、ベンジル、 2 , 3 -ペンタン 出証特 2 0 0 5 - 3 0 0 3 9 5 5

ジオンが例示される。

[0025]

fタール類(d-2)としては、ベンジルジメチルケタール、ベンジルジエチルケタールが例示される。

[0026]

チオキサントン類 (d-3) としては、2-クロロチオキサントン、2, 4-ジエチルチオキサントンが例示される。

[0027]

アシルホスフィンオキサイド類(d-4)としては、2, 4, 6-トリメチルベンゾイルジフェニルホスフィンオキサイド、ビス(2, 4, 6-トリメチルベンゾイル)フェニルホスフィンオキサイド、ジベンゾイルフェニルホスフィンオキサイド、ビス(2, 6-ジメトキシベンゾイル)フェニルホスフィンオキサイド、トリス(2, 4-ジメチルベンゾイル)ホスフィンオキサイド、トリス(2-メトキシベンゾイル)ホスフィンオキサイド、2, 6-ジメトキシベンゾイルジフェニルホスフィンオキサイド、2, 6-ジメトカンゾイルジフェニルホスフィンオキサイド、2, 3, 5, 6-テトラメチルベンゾイルジフェニルホスフィンオキサイド、ベンゾイルービス(2, 6-ジメチルフェニル)ホスホネート、2, 4, 6-トリメチルベンゾイルエトキシフェニルホスフィンオキサイドが例示される。

[0028]

クマリン類(d-5)としては、3, 3' -カルボニルビス(7-ジエチルアミノ)クマリン、3-(4-メトキシベンゾイル)クマリン、3-チェノイルクマリンが例示される。

[0029]

光重合開始剤(d)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。光重合開始剤(d)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、0.01~10重量%の範囲が好ましく、0.1~7重量%の範囲がより好ましく、0.5~5重量%の範囲が最も好ましい。

[0030]

[0031]

【化1】

〔式中、

R: $\left(CH_2\right)_n CH_3$ [但し、n=0~10の整数 である。]

Z:-COOH, -CN, -F, -CI, -Br, -COO $+CH_2$ CH₃ $+CH_3$ CH₂ CH₂ CH₂ CH₃

$$\begin{array}{c} O \\ -\ddot{\mathbb{C}} + \left(\mathsf{CH}_2 \right)_\Gamma \mathsf{CH}_3 \ , \ -\ddot{\mathbb{C}} + \left(\begin{array}{c} O \\ -\ddot{\mathbb{C}} + \left(\end{array}{c} + \left(\begin{array}{c} O \\ -\ddot{\mathbb{C}} + \left(\begin{array}{c} O \\ -\ddot{\mathbb{C}} + \left(\begin{array}{c} O \\ -\ddot{\mathbb{C}} + \left(\begin{array}{c} O \\ -\ddot{\mathbb{$$

[但し、

m= 0~10 の整数

p= 0~10 の整数

q= 0~10 の整数

r= 0~10 の整数 である。]

である。〕

[0032]

....

電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン(e)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン(e)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、0.01~10重量%の範囲が好ましく、0.05~5重量%の範囲がより好ましく、0.1~2.5重量%の範囲が最も好ましい。電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン(e)の配合量が、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、0.01重量%未満又は10重量%を越えた場合は、接着力が低下することがある。

[0033]

本発明における架橋性重合性単量体 (f) は、分子内に、少なくとも2個の重合性基を 有し、酸性基を有さず、疎水性、すなわち25°Cにおける水に対する溶解度が10重量 %未満の重合性単量体である。架橋性重合性単量体 (f)は、重合硬化性に劣る疎水性の 酸性基含有重合性単量体(a)及び水溶性の重合性単量体(b)と強固に重合して、優れ た硬化性(特に、機械的強度及び耐水性)を硬化物に付与する。架橋性重合性単量体(f) の具体例としては、ビスフェノールAジグリシジル(メタ) アクリレート(以下、「B is-GMA」と記す)、2,2-ビス〔4-(メタ)アクリロイルオキシエトキシフェ ニル] プロパン、2, 2-ビス〔4-(メタ) アクリロイルオキシポリエトキシフェニル] プロパン、[2, 2, 4ートリメチルヘキサメチレンビス(2ーカルバモイルオキシエ チル) ジメタクリレート(以下、「UDMA」と記す)、エチレングリコールジ(メタ) アクリレート、トリエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、プロピレングリコール ジ (メタ) アクリレート、ネオペンチルグリコールジ (メタ) アクリレート、1,6-ヘ キサンジオールジ (メタ) アクリレート、1,10-デカンジオールジ (メタ) アクリレ ート@及び、下記の化2、化3、化4、化5、化6又は化7で表される化合物が挙げられ る。それらの中でも、優れた硬化性を得る上で、分子内に少なくとも3個の重合性基を有 し、且つ炭素原子が環状又は直鎖状に少なくとも6個連続して結合した炭化水素基を有す る化合物が好ましい。

[0034]

【化2】

【0035】

[0036]

$$CH_2$$
 CH_2 CH_3 CH_2 CH_2 CH_2 CH_3 CH_4 CH_2 CH_5 CH_5 CH_6 CH_7 CH_8 CH_8

【0037】 【化5】

(式中、
$$CH_3$$
 A = CH_2 = CH - CO - または CH_2 = C - CO - Z^1 , Z^2 , Z^3 = それぞれ独立して CH_2 C H_2 (CH_2) CH_2 0 の整数 である。 CH_2 C H_2 1 である。 CH_2 C H_3 1 である。 CH_3 1 では、 CH_3

[0038]

【化6】

-:::

$$A - (-Z^1 -)_n O - CH_2$$

 $A - (-Z^2 -)_n O - CH_2 - C - CH_2 - O - (-Z^4 -)_n A$
 $A - (-Z^3 -)_n O - CH_2$
(式中、 CH_3
 $A = CH_2 = CH - CO - または $CH_2 = C - CO - CO - CH_2$$

n= 0または1 である。)

【0039】 【化7】

$$A = \begin{pmatrix} -Z^1 \\ -N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} -CH_2 \\ -N \end{pmatrix} =$$

[0040]

架橋性重合性単量体 (f) は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。架橋性重合性単量体 (f) の配合量が過多な場合は、疎水性の酸性基含有重合性単量体 (a) の歯質への浸透性が低下して、接着力が低下することがあり、一方同配合量が過少な場合は、組成物の硬化性が低下して高い接着力を発現できなくなることがある。架橋性重合性単量体 (f) の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、 $5\sim6$ 0重量%の範囲が好ましく、10 ~5 0重量%の範囲がより好ましく、20 ~4 0 重量%の範囲が最も好ましい。

[0041]

組成物の親水性/疎水性バランス、粘度の調整、機械的強度又は接着力の向上のために、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)、水溶性の重合性単量体(b)及び架橋性重合性単量体(f)以外の重合性単量体を配合してもよい。

[0042]

かかる重合性単量体としては、メチル(メタ)アクリレート、エチル(メタ)アクリレート、イソプロピル(メタ)アクリレート、イソブチル(メタ)アクリレート、ベンジル(メタ)アクリレート、ラウリル(メタ)アクリレート、2,3ージブロモプロピル(メタ)アクリレート、3ーメタクリロイルオキシプロピルトリメトキシシラン、11ーメタクリロイルオキシウンデシルトリメトキシシラン、10ーヒドロキシデシル(メタ)アクリレートが例示される。

[0043]

これらの重合性単量体は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。これらの重合性単量体の配合量が過多な場合は、歯質への浸透性が低下して接着力が低下することがある。通常、これらの重合性単量体の配合量は、歯科用接着剤組成

物の全重量に基づいて、40重量%以下が好ましく、20重量%以下がより好ましく、10重量%以下が最も好ましい。

[0044]

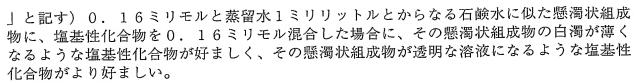
本発明において塩基性化合物(g)を配合することとしたのは、水溶性の酸性基含有重合性単量体に代えて、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)を配合することとしたからである。すなわち、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)は、既述したように、水溶性の酸性基含有重合性単量体(a)は、既述したように、水溶性の酸性基含有重合性単量体に比べて、重合硬化後の耐水性には優れているものの、歯質への浸透性が良くない。そこで、本発明では、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の反っで浸透性を高めて接着力を向上させるために、その一部を塩基性化合物(g)を配合することで、水溶性の塩とすることとしたのである。また、塩基性化合物(g)を配合することにより組成物の酸性が低下し、その結果、含有する重合性単量体の加水分解が抑制されるので、貯蔵安定性も大幅に向上する。因みに、生成した塩は、水溶液中で解離し、アニオンとカチオンとに分かれて存在することになる。塩基性化合物(g)を疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の全部とではなく一部と反応させるのは、その全部を水溶性の塩にしてしまうと、p Hが高くなり過ぎて、歯質を脱灰できなくなり、却って浸透性が低下してしまうからである。

[0045]

塩基性化合物(g)としては、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)との反応により 、25° Cにおいて、0. 016M(モル/リットル)以上の濃度で水に溶解する塩を生 成するものが好ましく、0.16M以上の濃度で水に溶解する塩を生成するものがより好 ましく、0.32M以上の濃度で水に溶解する塩を生成するものが最も好ましい。具体例 としては、水酸化ナトリウム、水酸化リチウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属の水酸 化物類、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素カリウム、炭酸 リチウム、炭酸水素リチウム、ギ酸ナトリウム、安息香酸ナトリウム、シュウ酸水素ナト リウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、プロピオン酸ナトリウム、ホウ酸ナトリウム、 亜リン酸二水素ナトリウム、亜リン酸二水素カリウム、リン酸二水素ナトリウム、リン酸 二水素カリウム、リン酸水素二ナトリウム、リン酸水素二カリウム等のアルカリ金属とp Ka3以上の弱酸との塩(芳香族基を有しない強塩基酸類)、及び、アミン類が挙げられ る。アミン類としては、第1級アミン類、第2級アミン類及び第3級アミン類のいずれの アミン類でも疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)と水に可溶な塩を形成できるもので あれば特に限定されない。なお、電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン (e) は、疎 水性の酸性基含有重合性単量体(a)との反応により水溶性の塩を生成しない点で、塩基 性化合物(g)と区別される。疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の種類によってア ミン類を選択するとともに、その配合量を調整することが好ましい。アミン類の具体例と しては、トリエタノールアミン、ジエタノールアミン、メチルジエタノールアミン、2-ジメチルアミノエチル (メタ) アクリレート、3 - ジメチルアミノプロピル (メタ) アク リレート、4-ジメチルアミノブチル(メタ)アクリレート、6-ジメチルアミノヘキシ ル (メタ) アクリレート、10-ジメチルアミノデシル (メタ) アクリレート、4-ジメ チルアミノフェネチルアルコール、4 - ジエチルアミノフェネチルアルコール、4 - ジプ ロピルアミノフェネチルアルコール、N, N-ジ(2-ヒドロキシエチル)-p-トルイ ジン、N, N-ジ (2-ヒドロキシプロピル)-p-トルイジン、N, N-ジエチル-pートルイジン、N, N-ジプロピルーp-トルイジン、N, N-ジエチルーp-トルイジ ン、N, Nージエトキシエチルーpートルイジン、N, Nージブトキシシエチルーpート ルイジン、N, N-ジ (ポリオキシエチレン) オキシエチルーp-トルイジン、ヘキサメ チレンジアミン、ジメチルアミン水溶液、ペンタメチレンジアミン、ジエチルアミン、エ チレンジアミン、2-アミノエタノール、トリエチルアミン、2-ジメチルアミノエタノ ールが挙げられる。

[0046]

上記の塩基性化合物の中でも、2価の疎水性のリン酸基含有重合性単量体(a-1)である10-メタクリロイルオキシデシルジハイドロジェンホスフェート(以下、「MDP



[0047]

塩基性化合物(g)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。塩基性化合物(g)は、液(組成物)のpHが1.5~4.0の範囲になるように配合することが好ましく、pHが1.8~3.5の範囲になるように配合することがより好ましく、pHが1.8~3.5の範囲になるように配合することが最も好ましい。組成物のpHが1.5未満の場合、すなわち塩基性化合物(g)の配合量が過少な場合は、疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の水溶化が不十分となるために浸透性が低下することがある。一方、組成物のpHが4.0を越えた場合、すなわち塩基性化合物(g)の配合量が過多な場合は、脱灰作用の低下により却って浸透性が低下することがある。因みに、液のpHが4.0以下になるように塩基性化合物(g)を配合した場合は、配合した塩基性化合物(g)の殆ど全てが疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の一部と反応するので、組成物中には、塩基性化合物(g)は実質的に含まれず、未反応分の疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)と、塩の解離により生成したカチオン及びアニオンとが含まれることになる。

[0048]

接着力、塗布性、歯質への浸透性、並びに、酸性基含有重合性単量体(a)、光重合開始剤(d)及び架橋性重合性単量体(f)の水(c)に対する溶解性を向上させるために、水溶性揮発性有機溶剤(h)を配合してもよい。水溶性揮発性有機溶剤(h)としては、通常、常圧下における沸点が 150° C以下であり、且つ 25° Cにおける水に対する溶解度が5重量%以上、より好ましくは30重量%以上、最も好ましくは任意の割合で水に溶解可能な有機溶剤が使用される。中でも、常圧下における沸点が 100° C以下の水溶性揮発性有機溶剤が好ましい。その具体例としては、エタノール、メタノール、 $1-プロパノール、イソプロピルアルコール、アセトン、メチルエチルケトン、<math>1,2-\tilde{y}$ トシエタン、 $1,2-\tilde{y}$ エランエタン、 $1,2-\tilde{y}$ エランエタン、 $1,2-\tilde{y}$ エランエタン、 $1,2-\tilde{y}$ エランエタン、 $1,2-\tilde{y}$ ステトラヒドロフランが挙げられる。

[0049]

水溶性揮発性有機溶剤(h)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。水溶性揮発性有機溶剤(h)の配合量が過多な場合は接着力が低下することがある。水溶性揮発性有機溶剤(h)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、1~70重量%の範囲が好ましく、5~50重量の範囲がより好ましく、10~30重量%の範囲が最も好ましい。

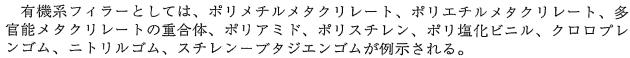
[0050]

接着力、塗布性、流動性、X線不透過性、機械的強度を向上させるために、フィラー(i)を配合してもよい。フィラー(i)は、1種単独を配合してもよく、複数種類を組み合わせて配合してもよい。フィラー(i)としては、無機系フィラー、有機系フィラー及び無機系フィラーと有機系フィラーとの複合体フィラーが挙げられる。

[0051]

無機系フィラーとしては、シリカ;カオリン、クレー、雲母、マイカ等のシリカを基材とする鉱物;シリカを基材とし、 $A1_2O_3$ 、 B_2O_3 、 TiO_2 、 ZrO_2 、BaO、 La_2O_3 、 SrO_2 、CaO、 P_2O_5 などを含有する、セラミックス及びガラス類が例示される。ガラス類としては、ランタンガラス、バリウムガラス、ストロンチウムガラス、ソーダガラス、リチウムボロシリケートガラス、亜鉛ガラス、フルオロアルミノシリケートガラス、ホウ珪酸ガラス、バイオガラスが好適に用いられる。結晶石英、ヒドロキシアパタイト、アルミナ、酸化チタン、酸化イットリウム、ジルコニア、リン酸カルシウム、硫酸バリウム、水酸化アルミニウム、フッ化ナトリウム、フッ化カリウム、モノフルオロリン酸ナトリウム、フッ化リチウム、フッ化イッテルビウムも好適に用いられる。

[0052]



[0053]

無機系フィラーと有機系フィラーとの複合体フィラーとしては、有機系フィラーに無機系フィラーを分散させたもの、無機系フィラーを種々の重合性単量体にてコーティングした無機/有機複合フィラーが例示される。

[0054]

硬化性、機械的強度、塗布性を向上させるために、フィラー(i)をシランカップリング剤等の公知の表面処理剤で予め表面処理してから用いてもよい。表面処理剤としては、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリクロロシラン、ビニルトリ(β -メトキシエトキシ)シラン、 γ -メタクリロイルオキシプロピルトリメトキシシラン、 γ -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン、 γ -メルカプトプロピルトリメトキシシラン、 γ -アミノプロピルトリエトキシシランが例示される。

[0055]

フィラー(i)としては、接着力、塗布性の点で、一次粒子径が $0.001\sim0.1\mu$ mの微粒子フィラーが好ましく使用される。具体例としては、「アエロジルOX50」、「アエロジル50」、「アエロジル200」、「アエロジル380」、「アエロジルR972」、「アエロジル130」(以上、いずれも日本アエロジル社製、商品名)が挙げられる。

[0056]

フィラー(i)の配合量は、歯科用接着剤組成物の全重量に基づいて、 $0.1 \sim 30$ 重量%の範囲が好ましく、 $0.5 \sim 20$ 重量%の範囲がより好ましく、 $1 \sim 10$ 重量%の範囲が最も好ましい。

[0057]

歯質に耐酸性を付与するために、フッ素イオン放出性物質を配合してもよい。フッ素イオン放出性物質としては、フルオロアルミノシリケートガラス等のフッ素ガラス類;フッ化ナトリウム、フッ化カリウム、モノフルオロリン酸ナトリウム、フッ化リチウム、フッ化イッテルビウム等の金属フッ化物;メタクリル酸メチルとメタクリル酸フルオライドとの共重合体等のフッ素イオン放出性ポリマー;セチルアミンフッ化水素酸塩等のフッ素イオン放出性物質が例示される。

[0058]

安定剤(重合禁止剤)、着色剤、蛍光剤、紫外線吸収剤を配合してもよい。また、セチルピリジニウムクロライド、塩化ベンザルコニウム、(メタ)アクリロイルオキシドデシルピリジニウムブロマイド、(メタ)アクリロイルオキシへキサデシルピリジニウムクロライド、(メタ)アクリロイルオキシデシルアンモニウムクロライド、トリクロサン等の抗菌性物質を配合してもよい。

[0059]

次に、本発明に係る歯科用接着剤組成物の使用方法の一例を説明する。先ず、本発明に係る歯科用接着剤組成物をスポンジ又はブラシを用いて治療すべき歯牙に塗布し、その状態で 0 秒(すなわち塗布後すぐに下記のエアーブローを行う)~120秒間、好ましくは 1~60秒間、より好ましくは 5~30秒間、最も好ましくは 10~20秒間、静置するか、或いは、歯質表面上でスポンジ等を用いて 60秒以内の範囲で擦り続ける。次いで、歯科用エアーシリンジを用いてエアーブローを行った後に、コンポジットレジン、セメント、小窩裂溝填塞材料等の充填修復材料を歯科用接着剤組成物の塗布面に塗布して、両者を同時に硬化させる。尤も、本発明に係る歯科用接着剤組成物には、光重合開始剤(d)が配合されているので、充填修復材料を塗布する前に、歯質表面に塗布した歯科用接着剤組成物に歯科用可視光線照射器などを用いて光照射してこれを重合硬化させる方が、より優れた接着力が得られるので、好ましい。本発明に係る歯科用接着剤組成物によれば、歯牙に適用する前に、リン酸エッチング剤やセルフエチングプライマーによる前処理を行う

必要がなく、また1液型ゆえに混和する必要もない。

[0060]

本発明に係る歯科用接着剤組成物は、歯質だけでなく、口腔内で破折した歯冠修復材料(金属、陶材、セラミックス、コンポジット硬化物など)に対しても優れた接着力を発現する。本発明に係る歯科用接着剤組成物を歯冠修復材料の接着に用いる場合は、本発明に係る歯科用接着剤組成物を、市販の金属接着用プライマー、陶材接着用のプライマー等のプライマーや次塩素酸塩、過酸化水素水等の歯面清掃剤と組み合わせて用いてもよい。

【実施例】

[0061]

実施例により本発明を更に詳細に説明する。本発明は下記の実施例に限定されるものではない。以下で用いる略記号は次の通りである。

[0062]

[酸性基含有重合性单量体]

MDP: 10-メタクリロリルオキシデシルジハイドロジェンホスフェート

POP: ピロリン酸ビス (6-メタクリロイルオキシオクチル)

4-MDT:4-メタクリロイルオキシデシルオキシカルボニルフタル酸

MA:マレイン酸

[0063]

[水溶性の重合性単量体(b)]

HEMA: 2-ヒドロキシエチルメタクリレート

9G:ノナエチレングルコールジメタアクリレート

[0064]

[光重合開始剤(d)]

CQ: d1-カンファーキノン

TMDPO: 2, 4, 6-トリメチルベンゾイルジフェニルホスフィンオキサイド

[0065]

[電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン (e)]

DABB; 4-N, N-ジメチルアミノ安息香酸 n-ブトキシエチル

DABE; 4-N、N-ジメチルアミノ安息香酸エチル

DMAB; 4-N, N-ジメチルアミノベンゾフェノン

[0066]

〔架橋性重合性単量体 (f)〕

Bis-GMA: ビスフェノールAジグリシジルメタクリレート

UDMA: [2, 2, 4-hリメチルヘキサメチレンビス (2-カルバモイルオキシエチル)] ジメタクリレート

Bis4:下記化8で表される架橋性重合性単量体(f)

[0067]

【化8】

[0068]

B i s - M 3:下記化9で表される架橋性重合性単量体(f)

[0069]

【化9】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CO} - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text$$

【0070】 Bis-M4:下記化10で表される架橋性重合性単量体(f) 【0071】

【化10】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 = \text{C-CO-O} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 \\ \\ \text{CO-NH-CH}_2 - \text{O-CO-C=CH}_2 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CO-NH-CH}_2 - \text{O-CO-C=CH}_2 \\ \\ \text{CO-NH-CH}_2 - \text{O-CO-C=CH}_2 \\ \end{array}$$

[0072]

U4TH:下記化11で表される架橋性重合性単量体(f)

[0073]

【化11】

[0074]

[塩基性化合物]

NaOH:水酸化ナトリウム

Ca(OH)2:水酸化カルシウム

NaHCO3:炭酸水素ナトリウム

K₂ C O₃ : 炭酸カリウム

CH3COONa:酢酸ナトリウム;

BSS:ベンゼンスルフィン酸ナトリウム

TPSS:2, 4, 6-トリイソプロピルベンゼンスルフィン酸ナトリウム

TEA: トリエタノールアミン

MDA:メチルジエタノールアミン

DMAEMA: 2-ジメチルアミノエチルメタクリレート

DEPT:N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) - p-トルイジン

DAPA: 4 - ジメチルアミノフェネチルアルコール

DEPA: 4 - ジエチルアミノフェネチルアルコール

ED:エチレンジアミン

AE: 2-アミノエタノール

TE:トリエチルアミン

[0075]

[フィラー (i)]

R972:アエロジル社製の微粒子シリカ

[0076]

[その他]

BHT: 2, 6-ジーtーブチルー4-メチルフェノール (安定剤 (重合禁止剤)) 【0077】

(実施例1)

MDP (15重量部) と、NaOH (5重量部) と、HEMA (35重量部) と、蒸留水 (10重量部) と、Bis-GMA (35重量部) と、TMDPO (2重量部) と、CQ (1重量部) と、DABB (1重量部) と、BHT (0.05重量部) とを混合して、歯科用接着剤組成物を調製した。

[0078]

(実施例2~19)

疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)及び/又は塩基性化合物(g)の種類を変えたこと以外は実施例1と同様にして、18種の歯科用接着剤組成物を調製した。

[0079]

(比較例1)

NaOHを配合しなかったこと以外は実施例1と同様にして、歯科用接着剤組成物を調製した。

[0800]

(比較例 2~6)

NaOH (5重量部) に代えて、Ca (OH) 2 、BSS、TPSS、DABE又はDMAB (5重量部) を配合したこと以外は実施例 1 と同様にして、5 種の歯科用接着剤組成物を調製した。

[0081]

(比較例7)

MDP (15重量部) に代えて、MA (15重量部) を配合したこと以外は実施例1と 同様にして、歯科用接着剤組成物を調製した。

[0082]

実施例1~19及び比較例1~7で調製した歯科用接着剤組成物の接着力及び貯蔵安定性を、それぞれ下記の接着力試験方法及び貯蔵安定性試験方法により調べた。表1に試験結果を示す。表1に示す接着強度の数値は、いずれも8個の試験片についての測定値の平均値である。表1に示す酸性基含有重合性単量体の水に対する溶解性及び酸性基含有重合性単量体と塩基性化合物の反応生成物(塩)の水に対する溶解性は、それぞれ下記の溶解性試験方法A及びBにより調べたものである。以下の実施例及び比較例で調製した歯科用接着剤組成物について調べた接着力、貯蔵安定性、並びに、酸性基含有重合性単量体及びその塩の水に対する溶解性も下記の各試験方法により調べたものである。

[0083]

[接着力試験方法]

牛の前歯を#1000シリコン・カーバイド紙(日本研紙社製)で平滑に湿潤研磨してエナメル質表面又は象牙質表面を露出させた後、表面の水を歯科用エアーシリンジを用いて吹き飛ばす。露出したエナメル質表面又は象牙質表面に、直径3mmの丸穴を有する厚さ約150 μ mの粘着テープを貼着し、丸穴に歯科用接着剤組成物(非貯蔵品)を筆を用いて塗布し、20秒間放置した後、歯科用エアーシリンジを用いて当該歯科用接着剤組成物の流動性が無くなるまで乾燥する。次いで、歯科用光照射器(モリタ社製、商品名「JETLITE3000」)を用いて10秒間光照射を行う。次いで、その歯科用接着剤組成物の上に光重合型コンポジットレジン(クラレ社製、商品名「クリアフィルAP-X」)を載置し、離型フィルム(クラレ社製、商品名「エバール」)を被せた後、その離型フィルムの上にスライドガラスを載置して押しつけ、歯科用光照射器「JETLITE300」を用いて20秒間光照射して、硬化させる。次いで、この硬化面に対して、歯科用レジンセメント(クラレ社製、商品名「パナビア21」)を用いて、直径5mm、長さ1.5cmのステンレス製の円柱棒の一方の端面(円形断面)を接着し、30分間静置して、試験片とする。試験片は、全部で16個(エナメル質表面を露出させたもの8個、象牙質表面を露出させたもの8個)作製する。次いで、試験片を、サンプル容器内の蒸留水に

浸漬した状態で、37°Cに設定した恒温器内に24時間放置した後、取り出して、接着強度を測定する。接着強度(引張接着強度)の測定には万能試験機(インストロン社製)を用い、クロスヘッドスピードを2mm/分に設定して測定する。

[0084]

[貯蔵安定性試験方法]

歯科用接着剤組成物をポリプロピレン製の容器に入れ、50°Cに設定した恒温器に3週間貯蔵した後、上記の接着力試験方法により、歯科用接着剤組成物(貯蔵品)の接着強度を測定する。

[0085]

[酸性基含有重合性単量体の水に対する溶解性試験方法A]

25° Cの環境下、10ミリリットルの透明な容器に蒸留水(0.9g)と酸性基含有重合性単量体(0.1g)を加え、スターラーバーで撹拌して、液の濁りを目視観察する。清澄な液の場合は、酸性基含有重合性単量体の溶解度が10%重量以上であると判断して×と評価する。清澄な液でなかった場合は、さらに1gの蒸留水を追加し、スターラーバーで撹拌して、再び液の濁りを目視観察する。清澄な液に変化した場合は、酸性基含有重合性単量体の溶解度が5~10重量%の範囲にあると判断して△と評価し、一方清澄な液に変化しなかった場合は、酸性基含有重合性単量体の溶解度が5重量%未満であると判断して○と評価する。

[0086]

[酸性基含有重合性単量体の塩の水に対する溶解性試験方法B]

25°Cの環境下、10ミリリットルの透明な容器に、蒸留水(1ミリリットル)と酸性基含有重合性単量体(0.16ミリモル)とを加え、スターラーバーで撹拌して、石鹸水に似た懸濁液を調製する。その懸濁液に、塩基性化合物(0.16ミリモル)を添加して、懸濁液の濁りの変化を目視観察する。清澄な液に変化した場合は、酸性基含有重合性単量体の塩の溶解度が0.16M以上であると判断して○と評価する。懸濁液の濁りに変化がないか、或いは濁りが増した場合は、さらに9ミリリットルの蒸留水を追加し、室温にて1日撹拌した後、再び濁りの変化を目視観察する。清澄な液に変化した場合は、酸性基含有重合性単量体の塩の溶解度が0.016~0.16Mの範囲にあると判断して△と評価し、一方清澄な液に変化しなかった場合は、酸性基含有重合性単量体の塩の溶解度が0.016M未満であると判断して×と評価する。

[0087]

【表1】

	酸性基含有	垃基性化合	酸性基含有 重合性単量 体の溶解性	塩の溶解性	接着力試験(MPa)		貯蔵安定性試験 (MPa)	
	11合性 甲量	物具			牛歯ゴル質	牛齿象牙質	牛歯ゴル質	牛苗象牙質
実施例1	MDP	NaOli	0	0	15.3	14. 8	14.4	13. 7
実施例2	MDP	LiHCOs	0	0	15, 2	14. 7	14. 5	13. 6
实施例3	MDP	K ₂ CO ₂	0	0	15. 6	14. 6	14. 7	13. 8
実施例4	MDP	CH ₂ CO ₂ Na	0	0	15. 0	14. 0	14. 5	13. 0
実施例5	MDP	TEA	0	0	15. 3	14. 7	14. 6	13.6
実施例6	MDP	MDA	0	0	15. 6	14. 6	14.8	13. 5
実施例7	MDP	ED	0	0	15.4	14. 6	14.9	13. 4
実施例8	MDP	AE	0	0	15. 1	14. 7	14. 4	13. 6
実施例9	MDP	TE	0	0	15.0	14. 9	14.6	13. 8
実施例10	MDP	рмаема	0	0	15. 4	14.8	14.5	13. 5
实施例11	MDP	DEPT	0	0	15.5	14.8	14.7	13. 3
実施例12	MDP	DAPA	0	0	15.5	14. 9	14.6	13. 7
実施例13	MDP	DEPA	0	0	15.3	14. 7	14. 4	13. 8
実施例14	POP	NaOH	0	0	14.0	13.5	13.3	12. 2
実施例15	POP	K ₂ CO ₃	0	0	14. 1	13. 7	13.4	12. 3
平旅例16	POP	TEA	0	0	14.2	13.7	13. 5	12. 0
実施例17	4-NDT	NaOH	0	0	13.5	12.0	12. 1	11.3
実施例18		K ₂ CO ₃	0	0	13. 2	12. 1	12. 0	11.0
実施例19	4-MDT	TEA	0	0	13. 4	12. 0	12. 4	11. 2
比較例1	MDP	なし	0		11.0	9. 9	8. 4	5. 6
比較例2	MDP	Ca (OH) 2	0	×	7.4	5. 5	4. 5	3. 2
比較例3	MDP	BSS	0	×	8.7	5. 6	6. 5	3. 1
比較例4	MDP	TPSS	0	×	8.6	5. 8	6.0	3.4
比較例5	MDP	DABE	0	×	9. 9	6.8	7.7	4. 3
比較例6	MDP	DMAB	0	×	9, 8	6. 7	7,6	3. 1
比較例7	MA	NaOH	×	0	3. 2	3. 0	1.0	1.1

[0088]

表1に示すように、実施例1~19の歯科用接着剤組成物は、非貯蔵品の接着強度及び 貯蔵品の接着強度がいずれも高い。このことから、本発明に係る歯科用接着剤組成物は、 エナメル質及び象牙質のいずれに対しても、優れた接着力を発現するとともに、優れた貯 蔵安定性を有することが分かる。一方、塩基性化合物を配合しなかった比較例1の歯科用 接着剤組成物は、非貯蔵品の接着強度及び貯蔵品の接着強度がいずれも低い。比較例1の 歯科用接着剤組成物の非貯蔵品の接着強度が低いのは、疎水性の酸性基含有重合性単量体 (MDP) の歯質への浸透性が良くなかったからであり、貯蔵品の接着強度が低いのは、 組成物のpHが低過ぎたために一部の重合性単量体が貯蔵中に加水分解したからである。 疎水性の酸性基含有重合性単量体(MDP)と反応して塩を生成する塩基性化合物を配合 した比較例2~6の歯科用接着剤組成物の非貯蔵品の接着強度及び貯蔵品の接着強度が低 いのは、生成した塩が水不溶性の塩であったために歯質への浸透性が良くなかったからで ある。水溶性の酸性基含有重合性単量体 (MA) を配合した比較例7の歯科用接着剤組成 物の非貯蔵品の接着強度及び貯蔵品の接着強度がいずれも極めて低いのは、硬化物の耐水 性が極めて低かったからである。

[0089]

(実施例20)

MDP (12重量部) と、NaOH (3重量部) と、HEMA (30重量部) と、蒸留 水 (15重量部) と、Bis-GMA (30重量部) と、エタノール (10重量部) と、 TMDPO (2重量部) と、CQ (1重量部) と、DABB (1重量部) と、BHT (0 . 05重量部)とを混合して歯科用接着剤組成物を調製した。

[0090]

(実施例21~38)

疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)及び/又は塩基性化合物(g)の種類を変えた こと以外は実施例20と同様にして、18種の歯科用接着剤組成物を調製した。

[0091]

実施例20~38で調製した歯科用接着剤組成物の接着力及び貯蔵安定性を調べた。表



[0092]

【表2】

	酸性基含有 布合性单量 格		酸性基倉有 帯の溶解性	塩の溶解性	接着力試験(MPa)		貯蔵安定性試験(MPa)	
	体	419	様の添解性		牛苗叶州質	牛歯象牙質	牛苗叶川質	牛歯象牙質
実施例20	MDP	NaOH	0	0	16. 1	15. 4	15. 4	14. 5
実施例21	MDP	LiHCO _a	0	0	16. 2	15. 4	15. 5	14. 3
実施例22	MDP	K₂00a	0	0	16. 3	15. 3	15.7	14. 6
実施例23	MDP	CI ₃ CO ₂ Na	0	0	16.3	15. 2	15.8	14. 2
実施例24	MDP	TEA	0	0	16. 5	15. 5	15.6	14. 6
実施例25	MDP	MDA	0	0	16.7	15. 1	15.6	14. 7
実施例26	MDP	ED	0	0	16.8	15. 3	15. 4	14. 1
実施例27	MDP	AE	0	0	16. 2	15. 6	15. 3	14. 3
実施例28	MDP	TE	0	0	16.3	15. 7	15. 2	14.6
実施例29	MDP	DMAEMA	0	0	16.7	15. 5	15. 5	14. 8
実施例30	MDP	DEPT	0	0	16.5	15. 3	15.3	14. 4
実施例31	MDP	DAPA	0	0	16.5	15. 2	15. 6	14. 2
实施例32	MDP	DEPA	0	0	16.3	15. 1	15.6	14. 1
実施例33	POP	NaOH	0	0	15. 1	14.3	14. 7	13. 7
実施例34	POP	K₂CO₃	0	0	15. 2	14, 2	14.8	13. 2
実施例35	POP	TEA	0	0	15.0	14.0	14. 4	13. 5
実施例36	4-MDT	NaOH	0	0	14.3	13. 1	13.6	12. 5
実施例37	4-MDT	K ₂ CO ₃	0	0	14. 1	13. 2	13, 4	12. 6
実施例38	4-MDT	TEA	0	0	14. 2	13, 4	13. 5	12. 3

[0093]

表2と先の表1より、本発明に係る歯科用接着剤組成物にエタノール(水溶性揮発性有機溶剤(h))を配合することにより、接着力及び貯蔵安定性がさらに向上することが分かる。

[0094]

(実施例39)

MDP(12重量部)と、NaOH(3重量部)と、HEMA(25重量部)と、蒸留水(15重量部)と、Bis-GMA(25重量部)と、エタノール(20重量部)と、TMDPO(2重量部)と、CQ(1重量部)と、DABB(1重量部)と、BHT(0.05重量部)と、R972(7重量部)とを混合して、歯科用接着剤組成物を調製した

[0095]

(実施例40~57)

疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)及び/又は塩基性化合物(g)の種類を変えた こと以外は実施例39と同様にして、18種の歯科用接着剤組成物を調製した。

[0096]

実施例39~57で調製した歯科用接着剤組成物の接着力及び貯蔵安定性を調べた。表3に試験結果を示す。

[0097]

【表3】

	酸性基含有	塩基性化合 物	酸性基含有	塩の溶解性	接着力試験(MPa)		貯蔵安定性試験(MPa)	
	整整	物	整性基倉有 译の法解性		牛苗寸ル質	牛苗象牙質	牛曲寸刈質	牛苗象牙質
実施例39	MDP	NaOH	0	0	17. 7	16. 7	16. 4	15. 3
実施例40	MDP	LiHCO ₃	0	0	17.6	16. 6	16.8	15. 4
实施例41	MDP	K ₂ CO ₃	0	0	17.8	16. 7	16.7	15. 3
実施例42	MDP	CH ₃ CO ₂ Na	0	0	17. 4	16. 8	16. 9	15. 6
実施例43	MDP	TEA	0	0	17. 1	16. 5	16. 4	15. 8
実施例44	MOP	MDA	0	0	17. 4	16. 4	16.3	15. 9
実施例45	MDP	ED	0	0	17.5	16. 3	16. 5	15. 3
実施例46	MDP	AE	0	0	17.8	16, 8	16.8	15. 3
実施例47	MDP	TE	0	0	17.7	16. 9	16. 9	15. 4
実施例48	MDP	DMAEMA	0	0	17.5	16, 6	16. 5	15. 7
実施例49	MDP	DEPT	0	0	17.3	16. 5	16. 3	15. 6
実施例50	MDP	DAPA	0	0	17.2	16. 6	16. 9	15. 5
実施例51	MDP	DEPA	0	0	17. 4	16.8	16. 1	15. 4
実施例52	POP	NaOH	0	0	17. 7	16. 9	16. 4	15.8
実施例53	POP	K ₂ CO ₃	0	0	17.6	16. 5	16.6	15. 9
実施例54	POP	TEA	0	0	17.5	16. 3	16, 7	15.5
実施例55	4-MDT	NaOH	0	0	17. 2	16. 2	16. 8	15.4
実施例56	4-MDT	K _a co _a	0	0	17.8	16. 1	16, 5	15. 5
実施例57	4-MDT	TEA	0	0	17.5	16. 6	16.9	15.7

[0098]

表3と先の表2より、本発明に係る歯科用接着剤組成物にR972 (フィラー (i)) を配合することにより、接着力及び貯蔵安定性がさらに向上することが分かる。

[0099]

(実施例58~67)

疎水性の酸性基含有重合性単量体; MDP (15重量部)と、DAPA又はNaOH(5重量部)と、HEMA又は9G(25重量部)と、蒸留水(15重量部)と、Bis-GMA、UDMA、U4TH、Bis4、Bis-M4又はBis-M3(25重量部)と、アセトン(15重量部)と、TMDPO(2重量部)と、CQ(1重量部)と、DABB(1重量部)、BHT(0.05重量部)と、R972(7重量部)とを混合して、10種の歯科用接着剤組成物を調製した。

[0100]

実施例58~67で調製した歯科用接着剤組成物の接着力及び貯蔵安定性を調べた。表4に試験結果を示す。

[0101]

【表4】

	酸埃基含有	塩基性化合 物(g)	在資性集合	架橋性重合 性単量体 (f)	接着力試験(MPa)		貯蔵安定性試験(MPa)	
	整性基章 集化)	427 (g)	(b)		牛歯寸ル質	牛歯象牙質	牛歯寸が質	牛歯象牙質
実施例58	MDP	DAPA	HEMA	Bis-GMA	17.8	16. 7	16.8	15.8
実施例59	MDP	DAPA	HEMA	UDMA	15, 2	14. 3	14. 6	13. 2
実施例60	MDP	DAPA	HEMA	U4TH	16. 7	15. 9	16.5	15. 2
実施例61	MDP	DAPA	HEMA	Bis4	18.8	17. 5	18. 5	16. 6
実施例62	MDP	DAPA	HEMA	Bis-M4	18. 5	17.8	18.3	16. 7
実施例63	MDP	DAPA	HEMA	Bis-M3	17. 1	16.0	16, 5	15. 3
実施例64	MDP	NaOH	HEMA	Bis-GMA	17.5	16.8	16.8	15. 7
実施例65	MOP	NaOH	9G	Bis-GMA	17. 2	16.7	16.9	15. 5
実施例66	MDP	NaOH	НЕМА	Bis-M4	18. 5	18. 0	17. 7	17. 5
実施例67	MDP	NaOH	9G	Bis-M4	18.8	18. 1	17.0	17. 4

[0102]

表4より、実施例58~67の歯科用接着剤組成物はいずれも、優れた接着力及び貯蔵安定性を有することが分かる。

[0103]

(比較例8~11)



[0104]

(比較例12)

MDP (3重量部) と、4-メタクリロイルオキシエチルトリメリット酸(4-MET) (24重量部)と、2-ヒドロキシー1,3-ジメタクリロイルオキシプロパン(GDMA)(24重量部)と、トリエチレングリコールジメタクリレート(TEGDMA)(5重量部)と、UDMA(10重量部)と、蒸留水(34重量部)と、CQ(0.5重量部)と、TMDPO(2重量部)と、アエロジル50(日本アエロジル社製、商品名)(450)(3重量部)とを混合して、歯科用接着剤組成物を調製した。この歯科用接着剤組成物は、特開 2003-73218 号公報(先の背景技術の欄で挙げた特許文献 3)の実施例 13 に記載の歯科用接着剤組成物である。

[0105]

比較例8~12で調製した歯科用接着剤組成物の接着力及び貯蔵安定性を調べた。表5に試験結果を示す。

[0106]

【表 5】

			配合比(重量部)						
		比較例8	比較例9	比較例10	比較例11	比較例12			
第科用接着別組成的 BHT	MA	35 10 35 2 1 1 5 0.05	15 10 35 2 1 1 5 0.05	15 35 35 2 1 1 5 0.05	15 35 10 2 1 1 5 0.05	(明細書本文中に記載)			
酸性基合作	酸性基含有重合性単量		0	0	0	0			
塩の溶解	±	_	0	0 0		0			
接着力試 験(MPa)	牛歯サル質	0.0	3. 0	4.0	11.5	9.0			
聚(MPa)	牛歯象牙質	0.0	1.4	3.3	4.4	8.9			
貯減安定	牛歯寸が質	0.0	2.7	3.6	10. 1	6.0			
性試験 (MPa)	牛歯象牙質	0.0	0.9	3.0	2. 5	5.0			

[0107]

表 5 に記載の比較例 8 ~ 1 1 の歯科用接着剤組成物の接着強度は、実施例 1 の歯科用接着剤組成物の接着強度(表 1 参照)に比べて、総じて低い。このことから、本発明における必須配合剤である(a)、(b)、(c)及び(e)のうちのいずれか一つでも欠けた場合には、優れた接着力及び貯蔵安定性を有する歯科用接着剤組成物を得ることができなくなることが分かる。また、表 5 に記載の比較例 1 2 の歯科用接着剤組成物の接着強度は、実施例 1 ~ 6 7 の歯科用接着剤組成物の接着強度(表 1 ~ 表 4 参照)に比べて、低い。これは、比較例 1 2 の歯科用接着剤組成物の硬化性(硬化物の機械的強度及び耐水性)が、実施例 1 ~ 6 7 の歯科用接着剤組成物の硬化性に比べて良くないからである。

【産業上の利用可能性】

[0108]

本発明に係る1液型の歯科用接着剤組成物は、エッチング処理やプライミング処理を行わなくても優れた接着力を発現するとともに、優れた貯蔵安定性を有するので、1ステップ型の歯科用接着剤組成物として特に有用である。

【書類名】要約書

【要約】

【解決手段】疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)と、水溶性の重合性単量体(b)と、水(c)と、光重合開始剤(d)と、電子吸引性基を有する芳香族第3級アミン(e)と、架橋性重合性単量体(f)と、前記疎水性の酸性基含有重合性単量体(a)の一部と反応して水溶性の塩を生成すべき塩基性化合物(g)とを、必須配合剤として配合してなる。

【効果】歯牙、特にエナメル質又は象牙質と、歯科用修復材料、特にレジン材料との接着において、優れた接着力を発現するとともに、優れた貯蔵安定性を有する1液型の歯科用接着剤組成物が提供される。1液型ゆえに、接着操作において混和する必要がなく、しかも前処理(エッチング処理及びプライミング処理)を行わなくても優れた接着力を発現するので、歯牙の修復治療における接着操作を1つの処理で行うための1ステップ型の歯科用接着剤組成物として好適に用いることができる。

【選択図】なし

ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号

特願2003-423790

受付番号

5 0 3 0 2 1 0 0 3 0 9

書類名

特許願

担当官

第五担当上席

0 0 9 4

作成日

平成15年12月22日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年12月19日

特願2003-423790

出願人履歴情報

識別番号

[301069384]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所 氏 名

2001年10月23日 新規登録 岡山県倉敷市酒津1621番地 クラレメディカル株式会社